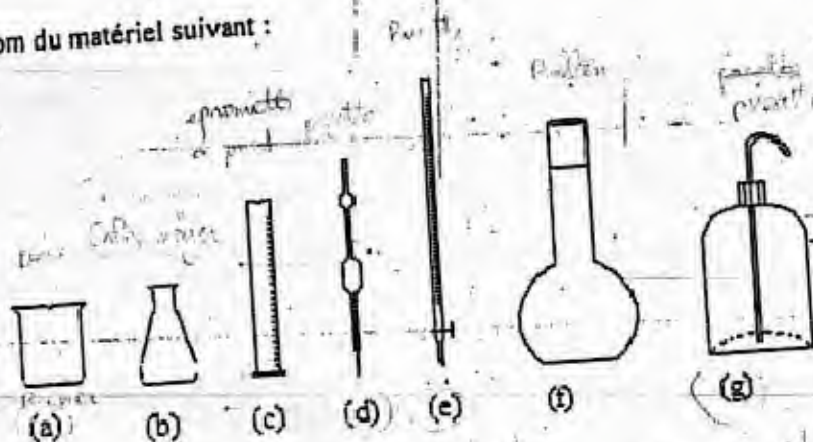




Module Chimie en solution C111/2
Examen de TP

I- Indiquer le nom du matériel suivant :



II- 1- Quel est le matériel de dosage volumétrique ?

2- Ecrire la réaction qui se produit si on laisse une solution de soude en contact avec l'air ?

3- Quelles sont les réactions d'hydrolyse des réactifs :

a- NaOH

b- Na_2CO_3

c- H_2SO_4

4- 10 cm³ d'une solution de H_2SO_4 (20 N) ont été pipetés et introduits dans une fiole de 100 mL puis complétés jusqu'au trait de jauge à l'eau distillée. Calculer la normalité et la concentration massique de la solution obtenue.

On donne $M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 98 \text{ g/mol}$.

III- 1- Quel est l'objectif de la manipulation N°4 : Préparation d'une solution de HCl ?

2- Calculer la normalité N d'une solution commerciale d'acide chlorhydrique HCl concentré de densité $d=1,18$ et de pourcentage massique $p=36\%$?

IV- 1- Quel est le principe du dosage en retour ?

2- En manganimétrie, si le milieu n'est pas suffisamment acide que se passe-t-il pour les ions MnO_4^- ? Equilibrer la demi-réaction ?

3- Quel est l'indicateur utilisé en iodométrie ?



ETUSUP.com

Programmmation
Cours
Electricité
Physique
Résumés
Analyse
Livres
Exercices
Contrôles Continus
Langues
Thermodynamique
Multimedia
Divers
Economie
Travaux Dirigés
Chimie Organique
Informatique
Optique
Chimie
Diapo
Algèbre
Corrigés
Mathématiques
Mécanique
Travaux Pratiques
Droit

et encore plus..